

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 03-078755

(43)Date of publication of application : 03.04.1991

(51)Int.Cl.

G03G 5/06

(21)Application number : 01-214924

(71)Applicant : CANON INC

(22)Date of filing : 23.08.1989

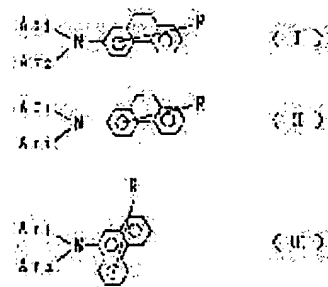
(72)Inventor : MIYAZAKI HAJIME
KIKUCHI NORIHIRO
KANAMARU TETSUO
YASHIRO RYOJI

(54) ELECTROPHOTOGRAPHIC SENSITIVE BODY

(57)Abstract:

PURPOSE: To enhance sensitivity and durability and to reduce fluctuations of potentials in the light and in the dark at the time of repeated uses by incorporating one kind of specified compound in a photosensitive layer on a conductive substrate.

CONSTITUTION: The photosensitive layer formed on the conductive substrate contains at least one kind selected from the compounds represented by formula I in which each of Ar1 and Ar2 is an aryl or aromatic heterocyclic group; R is H, OH, or alkyl or alkoxy each optionally substituted by alkyl, such as methyl, ethyl, or propyl, alkoxy, such as methoxy, ethoxy, or propoxy, or halogen, such as F, Cl, or Br, thus permitting sensitivity and durability to be enhanced and fluctuations of potentials at the time of repeated uses to be reduced.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

BEST AVAILABLE COPY

⑫ 公開特許公報 (A) 平3-78755

⑤ Int. Cl. ⁵

G 03 G 5/06

識別記号

3 1 4 B

庁内整理番号

6906-2H

⑬ 公開 平成3年(1991)4月3日

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全11頁)

⑭ 発明の名称 電子写真感光体

⑮ 特 願 平1-214924

⑯ 出 願 平1(1989)8月23日

⑰ 発 明 者 宮 崎 元 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内
 ⑰ 発 明 者 菊 地 憲 裕 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内
 ⑰ 発 明 者 金 丸 哲 郎 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内
 ⑰ 発 明 者 八 代 良 二 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内
 ⑰ 出 願 人 キヤノン株式会社 東京都大田区下丸子3丁目30番2号
 ⑰ 代 理 人 弁理士 狩 野 有

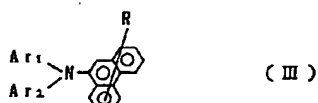
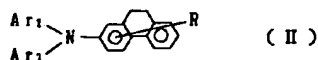
明 細 書

1 発明の名称 電子写真感光体

2 特許請求の範囲

1. 導電性支持体上に感光層を有する電子写真感光体において、該感光層が下記一般式 (I)、(II) および (III) で示す化合物から選ばれる化合物の少なくとも1種を含有することを特徴とする電子写真感光体。

一般式



式中、Ar₁ および Ar₂ は置換基を有してもよいアリール基または芳香族複素環基を示し、R は水素原子、置換基を有してもよいアルキル基、アルコキシ基または水酸基を示す。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は電子写真感光体に関し、詳しくは改善された電子写真特性を与える低分子の有機光導電体を有する電子写真感光体に関する。

〔従来の技術〕

従来、電子写真用感光層には、セレン、硫化カドミウム、酸化亜鉛などの無機系光導電性材料が広く用いられているが、近年有機光導電性材料を電子写真感光体として用いる研究が活発に行なわれている。

電子写真感光体に要求される基本的な特性としては①暗所においてコロナ放電などにより適当な電位に帯電されること、②暗所における帯電保持率がよいこと、③光の照射により速やかに電荷を放電すること、④光の照射後の残留電位が少ないことなどが挙げられる。

従来のセレン、硫化カドミウム、酸化亜鉛などの無機光導電性材料を用いた電子写真感光体は基本的な特性はある程度備えているが、成膜性が困

難である、可撓性が悪い、製造コストが高いなど製造上の問題を抱えている。

さらに無機光導電性材料は一般的に毒性が強く、この面からも無機物質から有機物質の感光体への転換が望まれている。

一般的に有機系化合物は無機系化合物に比べ軽量で成膜性および可撓性に優れ、製造コストも低く、さらには毒性も弱いなどの利点を有しており、近年有機系化合物を用いた電子写真感光体が提案され、実用化されてきている。

ところで、現在まで提案されている有機系の電子写真感光体の代表的なものとしてはポリ-N-ビニルカルバゾールを初めとする各種の有機光導電性ポリマーが提案されてきたが、これらのポリマーは無機系光導電性材料に比べ軽量性、成膜性などの点では優れているが、感度、耐久性、環境変化による安定性および機械的強度などの点で劣っているため実用化が困難であった。

また米国特許第4150987号明細書などの開示のヒドラゾン化合物、米国特許第38378

51号明細書などに記載のトリアリールピラゾリン化合物、特開昭51-94829号公報などに記載の9-スチリルアントラセン化合物などの低分子の有機光導電体が提案されている。

このような低分子の有機光導電体は、使用するバインダーを適当に選択することによって、有機光導電性ポリマーの分野で問題となっていた成膜性の欠点を解消できるようになったが、感度の点で十分なものとは言えない。

このようなことから、近年、感光層を電荷発生層と電荷輸送層に機能分離させた積層構造体が提案された。この積層構造を感光層とした電子写真感光体は、可視光に対する感度、電荷保持力、表面強度などの点で改善できるようになった。

電荷輸送物質としては、これ迄多くの有機化合物が挙げられている。例えば特開昭52-72231号公報に開示のピラゾリン化合物、米国特許第842431号明細書および特開昭55-52063号公報に開示のヒドラゾン化合物、特開昭57-195254号公報および米国特許第96

3

5970号公報に開示のトリフェニルアミン化合物、特開昭54-151955号公報および特開昭58-198043号公報に開示のスチルベン化合物などが挙げられる。

しかし、従来低分子の有機化合物を電荷輸送物質に用いた電子写真感光体では感度、特性が必ずしも十分でなく、また、繰り返し帯電および漏光を行なった際には明部電位と暗部電位の変動が大きく、いまだ改善すべき点がある。

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、前述の従来電子写真感光体の有する種々の欠点を解消した電子写真感光体を提供すること、製造が容易で、かつ、比較的安価で耐久性にも優れた新規な有機光導電体を提供することにある。

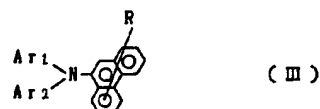
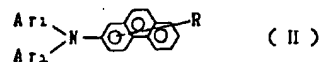
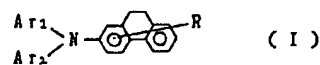
【課題を解決する手段、作用】

本発明は、導電性支持体上に感光層を有する電子写真感光体において、該感光層が下記一般式(I)、(II)および(III)で示す化合物から選ばれる化合物の少なくとも1種を含有することを

4

特徴とする電子写真感光体から構成される。

一般式



式中、Ar1 および Ar2 は置換基を有してもよいアリール基または芳香族複素環基を示し、R は水素原子、置換基を有してもよいアルキル基、アルコキシ基または水酸基を示す。

具体的には、アリール基としてはフェニル、ナフチル、アンスラニルなどの基、芳香族複素環基としてはピリジル、キノリル、チエニル、フリルなどの基、アルキル基としてはメチル、エチル、プロピルなどの基、アルコキシ基としてはメトキシ、エトキシなどの基が挙げられる。

上記アリール基、芳香族複素環基、アルキル基およびアルコキシ基における置換基としては、メ

5

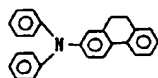
6

チル、エチル、プロピルなどのアルキル基、メトキシ、エトキシ、プロポキシなどのアルコキシ基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子などのハロゲン原子などが挙げられる。

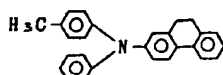
以下に一般式 (I)、(II) および (III) で示す化合物について、その代表例を列挙する。

一般式 (I) の化合物

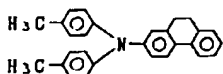
化合物例 (1-1)



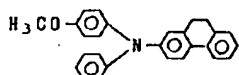
化合物例 (1-2)



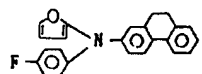
化合物例 (1-3)



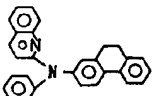
化合物例 (1-4)



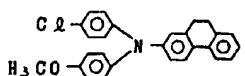
化合物例 (1-5)



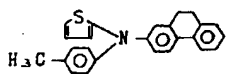
化合物例 (1-12)



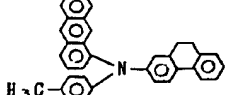
化合物例 (1-13)



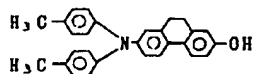
化合物例 (1-14)



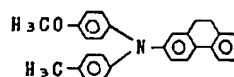
化合物例 (1-15)



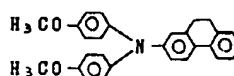
化合物例 (1-16)



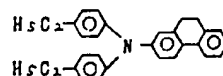
化合物例 (1-17)



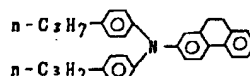
化合物例 (1-6)



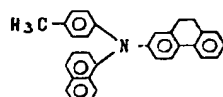
化合物例 (1-7)



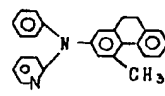
化合物例 (1-8)



化合物例 (1-9)



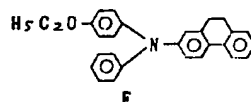
化合物例 (1-10)



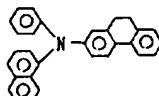
化合物例 (1-11)

7

8

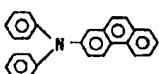


化合物例 (1-18)

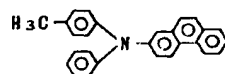


一般式 (II) の化合物

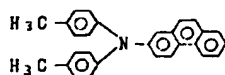
化合物例 (2-1)



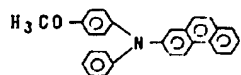
化合物例 (2-2)



化合物例 (2-3)



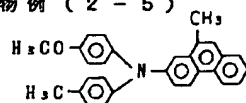
化合物例 (2-4)



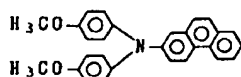
9

10

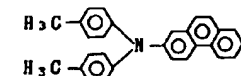
化合物例 (2-5)



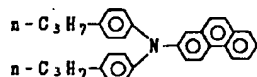
化合物例 (2-6)



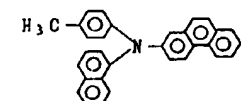
化合物例 (2-7)



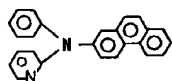
化合物例 (2-8)



化合物例 (2-9)

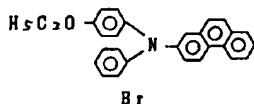


化合物例 (2-10)

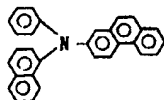


化合物例 (2-11)

11

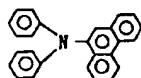


化合物例 (2-18)

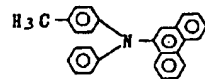


一般式 (III) の化合物

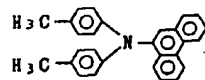
化合物例 (3-1)



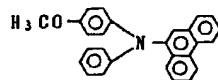
化合物例 (3-2)



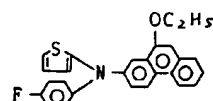
化合物例 (3-3)



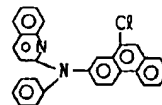
化合物例 (3-4)



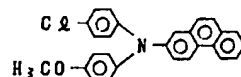
13



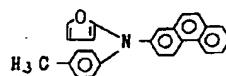
化合物例 (2-12)



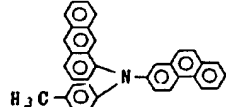
化合物例 (2-13)



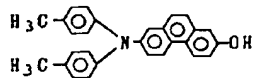
化合物例 (2-14)



化合物例 (2-15)



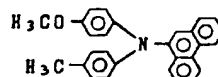
化合物例 (2-16)



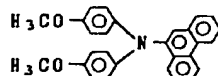
化合物例 (2-17)

12

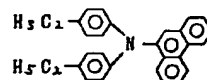
化合物例 (3-5)



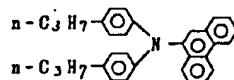
化合物例 (3-6)



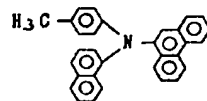
化合物例 (3-7)



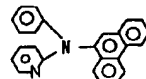
化合物例 (3-8)



化合物例 (3-9)

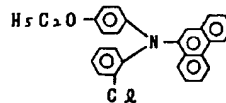
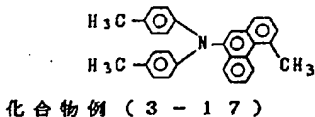
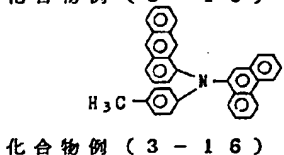
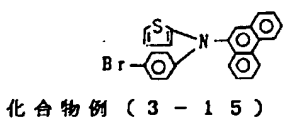
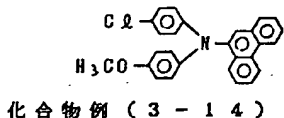
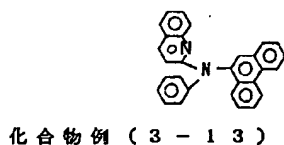
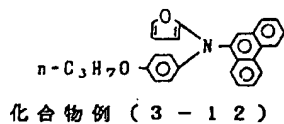


化合物例 (3-10)

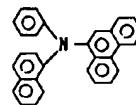


化合物例 (3-11)

14



化合物例 (3-18)



[合成例]

化合物例 (1-3) の合成

p-ヨードトルエン 14.3 g (70 ミリモル)、2-アミノ-9,10-ジヒドロフェナンスレン 5.5 g (28 ミリモル)、無水炭酸カリウム 9.7 g (70 ミリモル) および銅粉 13 g をニトロベンゼン 50 ml に加え、窒素雰囲気下攪拌下加熱還流を 12 時間行なった。放冷後、吸引濾過し、濾液を減圧下でニトロベンゼンを除去した。残留物にエタノールを加え結晶を析出させ、その粗結晶をシリカゲルカラムで分離精製を行ない、目的化合物を得た。

収量 5.9 g、収率 56%

16

15

元素分析は $C_{28} H_{25} N$ として下記のとおりであった。

	計算値 (%)	実測値 (%)
C	89.56	89.54
H	6.71	6.75
N	3.73	3.71

化合物例 (2-3) の合成

2-(p-ジトリル)アミノ-9,10-ジヒドロフェナンスレン 10 g (26.6 ミリモル) と 10% パラジウムカーボン 0.9 g をキシレン 30 ml 中で攪拌下徐々に加熱した。約 90℃ で発泡を始めた。130~140℃ に保ち 3 時間加熱攪拌を続けた。放冷後、ヘキサン 200 ml を加え濾過し、濾液を減圧下で溶媒を除き、ヘキサンを加えて結晶を析出させた。トルエンとヘキサンの混合溶液から再結晶を行ない、目的化合物を得た。収量 6.5 g、収率 65%

元素分析は $C_{28} H_{23} N$ として下記のとおりであった。

	計算値 (%)	実測値 (%)
C	90.04	90.02
H	6.21	6.24
N	3.75	3.74

化合物例 (3-3) の合成

9-アミノフェナンスレン 5.4 g (28 ミリモル)、p-ヨードトルエン 14.3 g (70 ミリモル)、無水炭酸カリウム 9.7 g (70 ミリモル) および銅粉 13 g をニトロベンゼン 50 ml に加え攪拌下加熱還流を 10 時間行なった。

放冷後、吸引濾過し、濾液を減圧下でニトロベンゼンを除去した。残留物にエタノールを加え結晶を析出させ、その粗結晶をシリカゲルカラムで分離精製を行ない、目的化合物を得た。

収量 6.5 g、収率 65%

元素分析は $C_{28} H_{23} N$ として下記のとおりであった。

	計算値 (%)	実測値 (%)
C	90.04	90.03
H	6.21	6.24

17

18

N 3.75 3.73

紫外線吸収スペクトル(KBr錠剤法)を関面に示す。

なお、合成例以外の化合物についても、一般に同様な手法で合成される。

本発明の電子写真感光体においては、感光層の構成として、例えば以下の形態が挙げられる。

①電荷発生物質を含有する層/電荷輸送物質を含有する層

②電荷輸送物質を含有する層/電荷発生物質を含有する層

③電荷発生物質と電荷輸送物質を含有する層

④電荷発生物質を含有する層/電荷発生物質と電荷輸送物質を含有する層

本発明においては、一般式(I)~(III)で示す化合物は、正孔に対し高い輸送能を有するため、上記形態の感光層における電荷輸送物質として用いることができる。

感光層が①の場合は負帯電、②の場合は正帯電が好ましく、③および④の場合は正帯電、負帯電

19

いは塗布することにより形成したもの。

電荷発生物質としては、例えば以下のような物質が挙げられる。

これらの電荷発生物質は単独で用いてもよく、2種以上組み合わせてもよい。

①モノアゾ、ジスアゾ、トリスアゾなどのアゾ系顔料

②金属フタロシアニン、非金属フタロシアニンなどのフタロシアニン系顔料

③インジゴ、チオインジゴなどのインジゴ系顔料

④ペリレン酸無水物、ペリレン酸イミドなどのペリレン系顔料

⑤アンスラキノン、ピレンキノンなどの多環キノン系顔料

⑥スクワリリウム色素

⑦ビリリウム塩、チオビリリウム塩類

⑧トリフェニルメタン系色素

⑨セレン、非晶質シリコンなどの無機物質

電荷発生物質を含有する層、即ち、電荷発生層

いずれでも使用することができる。

さらに本発明の電子写真感光体では、接着力向上や電荷注入制御のために、導電性支持体と感光層の間に適当な中間層を設けたり、感光層の表面に保護層や絶縁層を設けてもよい。

本発明の電子写真感光体の構成は上記の基本構成に限定されるものではない。

なお、上記構成のうち、①の形態が好ましい。

導電性支持体としては、例えば以下の形態のものを挙げることができる。

①アルミニウム、アルミニウム合金、ステンレス、銅などの金属を板形状またはドラム形状にしたもの

②ガラス、樹脂、紙などの非導電性支持体や①の導電性支持体上にアルミニウム、パラジウム、ロジウム、金、白金などの金属を蒸着もしくはラミネートすることにより薄膜形成したもの

③ガラス、樹脂、紙などの非導電性支持体や①の導電性支持体上に導電性高分子、酸化スズ、酸化インジウムなどの導電性化合物の層を蒸着ある

20

は前記のような電荷発生物質を適当な結着剤に分散し、これを導電性支持体上に塗布することにより形成することができる。また、導電性支持体上に蒸着、スパッタ、CVDなどの乾式法で薄膜を形成することによっても形成することができる。

上記結着剤としては広範囲な結着性樹脂から選択でき、例えばポリカーボネート、ポリエステル、ポリアリレート、ブチラル樹脂、ポリスチレン、ポリビニルアセタール、ジアリルフタレート樹脂、アクリル樹脂、メタクリル樹脂、酢酸ビニル樹脂、フェノール樹脂、シリコン樹脂、ポリスルホン、スチレン-ブタジエンコポリマー、アルキッド樹脂、エポキシ樹脂、尿素樹脂、塩化ビニル-酢酸ビニルコポリマーなどが挙げられるが、これらに限定されるものではない。

これらは1種または2種以上混合して用いてもよい。

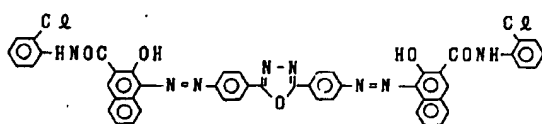
電荷発生層中に含有する樹脂は80重量%以下、好ましくは40重量%以下である。

電荷発生層の膜厚は5 μ m以下、好ましくは

21

22

として、構造式



の顔料を用いた他は、実施例 1 と同様の方法によりそれぞれの電子写真感光体を製造した。

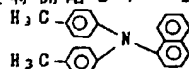
各電子写真感光体の電子写真特性を実施例 1 と同様の方法により測定した。結果を後記する。

比較例 1 ~ 3

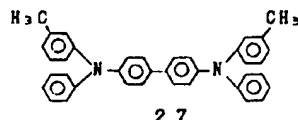
比較として、下記構造式の化合物を電荷輸送物質として用い、他は実施例 2 と同様の方法によって電子写真感光体を製造し、同様に電子写真特性を測定した。結果を示す。

比較化合物例

(1) (特開昭 57-195245 号公報)



(2) (特公昭 58-32372 号公報)



6	700	200	697	206
7	700	200	690	210
8	700	200	695	208
9	700	200	696	215
10	700	200	698	205

比較例	比較化合物例	V_0 (-V)	V_1 (-V)	$E1/2$ (lux · sec)
-----	--------	---------------	---------------	-----------------------

1	(1)	698	694	3.4
2	(2)	699	692	3.0
3	(3)	700	693	3.1

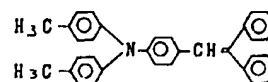
比較例	初期電位 V_D (-V)	V_L (-V)	5千枚耐久後電位 V_D (-V)	V_L (-V)
-----	-----------------------	---------------	---------------------------	---------------

2	700	200	660	310
3	700	200	679	285
4	700	200	680	290

実施例 11

アルミ基板上にメトキシメチル化ナイロン(平均分子量 3 万) 5 g とアルコール可溶性共重合ナイロン(平均分子量 2 万 5 千) 10 g をメタノール 95 g に溶解した液をマイヤーバーで塗布し、乾燥後の膜厚が 1 μm の下引き層を設けた。

(3) (特開昭 58-198043 号公報)



実施例	化合物例	V_0 (-V)	V_1 (-V)	$E1/2$ (lux · sec)
-----	------	---------------	---------------	-----------------------

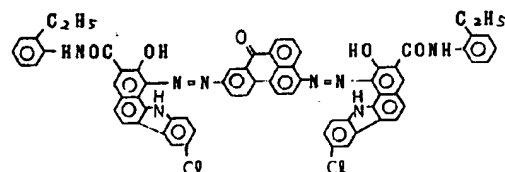
2	(1-1)	700	694	1.4
3	(1-2)	698	692	1.3
4	(1-3)	698	693	1.1
5	(1-7)	700	696	1.1
6	(1-9)	700	695	1.2
7	(1-18)	696	690	1.4
8	(2-3)	698	693	1.3
9	(2-15)	697	690	1.4
10	(3-3)	700	695	1.0

実施例	初期電位 V_D (-V)	V_L (-V)	5千枚耐久後電位 V_D (-V)	V_L (-V)
-----	-----------------------	---------------	---------------------------	---------------

2	700	200	695	209
3	700	200	697	210
4	700	200	698	206
5	700	200	697	206

28

次に、構造式



のジスアゾ顔料 15 g、ブチラル樹脂(ブチラル化度 63 モル%) 10 g とジオキサン 320 g をボールミル分散機で 48 時間分散を行い、この分散液を先に形成した下引き層の上にブレードコーティング法により塗布し、乾燥後の膜厚が 0.2 μm の電荷発生層を形成した。

次に、化合物例(3-3)の化合物を 11 g、ポリメチルメタクリレート(平均分子量 5 万) 10 g をクロロベンゼン 70 g に溶解し、調製した塗工液を電荷発生層の上にブレードコーティング法により塗布し、乾燥後の膜厚が 18 μm の電荷輸送層を形成した。

こうして製造した電子写真感光体に -5 KV のコロナ放電を行なった。この時の表面電位を測定した(初期電位 V_0)。さらに、この感光体を 1

秒間暗所で放置した後の表面電位を測定した。

感度は、暗減衰した後の電位 V_1 を $1/2$ に減衰するに必要な露光量 ($E_{1/2}$: マイクロジュール/cm²) を測定することにより評価した。

この際、光源としてガリウム/アルミニウム/ヒ素の三元系半導体レーザー (出力: 5 mW、発振波長 780 nm) を用いた。

結果を示す。

V_0 : -670 V

V_1 : -665 V

$E_{1/2}$: 0.33 μ J/cm²

次に、同上の半導体レーザーを備えた反転現像方式の電子写真方式プリンターであるレーザービームプリンター (LBPCX、キャノン製) に上記感光体をセットし、実際の画像形成テストを行なった。ただし、条件は以下のとおりに変更した。

一次帯電後の表面電位: -700 V、像露光後の表面電位: -150 V (露光量 0.6 μ J/cm²)、転写電位: +700 V、現像剤極性:

31

した液を先の電荷発生層の上にマイヤーバーで塗布し、110℃で1時間乾燥させ17 μ mの電荷輸送層を形成した。

製造した電子写真感光体の電子写真特性を実施例11と同様の方法によって測定した。

結果を示す。

V_0 : -650 V

V_1 : -645 V

$E_{1/2}$: 0.30 μ J/cm²

実施例13

4-(4'-ジメチルアミノフェニル)-2,6-ジフェニルチアピリウムパークロレート3gと化合物例(3-7)の化合物5gをポリエステル(重量平均分子量4万9千)のトルエンジクロロメタン(50:50)溶液100gに混合し、ボールミルで6時間分散した。

この分散液をアルミシート上にマイヤーバーで塗布し、100℃で2時間乾燥し、18 μ mの感光層を形成した。

こうして製造した電子写真感光体について実施

負極性、プロセススピード: 50 mm/sec、現像条件(現像バイアス): -450 V、像露光スキャン方式: イメージスキャン、一次帯電前露光: 20 lux・secの赤色全面露光、画像形成はレーザービームを文字信号および画像信号に従ってラインスキャンして行なった。

文字、画像共に良好なプリントが得られた。

さらに連続3,000枚の画出しを行なったところ、初期から3,000枚まで安定した良好なプリントが得られた。

実施例12

チタニルフタロシアニン10gをシクロヘキサノン485gにフェノキシ樹脂4gを溶かした液に加えてボールミルで2時間分散した。この分散液をアルミシート上にマイヤーバーで塗布し、80℃で2時間乾燥させ、0.2 μ mの電荷発生層を形成した。

次に化合物例(3-1)の化合物9.5g、ビスフェノールZ型ポリカーボネート(重量平均分子量5万)10gをクロロベンゼン70gに溶解

32

例1と同様の方法で電子写真特性を測定した。

V_0 : -671 V、 V_1 : -666 V、

$E_{1/2}$: 2.2 lux・sec

初期電位

V_D : -700 V、 V_L : -200 V

5千枚耐久後電位

V_D : -680 V、 V_L : -213 V

実施例14~18

実施例11で用いた電荷輸送物質である化合物例(3-3)の化合物に代えて、化合物例(3-1)、(3-2)、(3-8)、(3-16)、(3-18)の化合物を用いた他は、実施例11と同様の方法によってそれぞれの電子写真感光体を製造した。

各感光体の電子写真特性を実施例11と同様の方法によって測定した。結果を後記する。

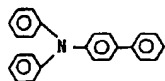
比較例4および5

比較として、下記構造式の化合物を電荷輸送物質として用い、他は実施例14と同様の方法によって電子写真感光体を製造し、同様に電子写真特

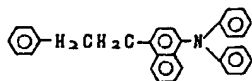
性を測定した。結果を示す。

比較化合物例

(4) (特開昭57-195254号公報)

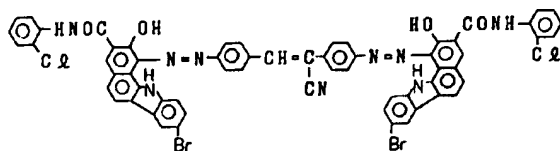


(5) (特公昭63-180954号公報)



実施例	化合物例	V_0 (-V)	V_1 (-V)	$E1/2$ ($\mu J/cm^2$)
14	(3-1)	671	665	0.40
15	(3-2)	670	665	0.37
16	(3-8)	670	665	0.33
17	(3-16)	672	667	0.35
18	(3-18)	671	667	0.39
比較例	比較 化合物例	V_0 (-V)	V_1 (-V)	$E1/2$ ($\mu J/cm^2$)
4	(4)	672	666	0.85
5	(5)	670	665	0.92

35



の顔料5gをテトラヒドロフラン95ml中、サンドミルで20時間分散した。

次いで、化合物例(3-4)の化合物5gとビスフェノールZ型ポリカーボネート(重量平均分子量5万)10gをクロロベンゼン30mlに溶解した液を先の分散液に加え、サンドミルでさらに2時間分散した。

この分散液を下引き層上に乾燥後の膜厚が17 μm となるようにマイヤーバーで塗布、乾燥し、電子写真感光体を製造した。

この電子写真感光体について実施例1と同様の方法で電子写真特性を測定した。

結果を示す。

V_0 : -650V、 V_1 : -645V、

$E1/2$: 1.52 lux \cdot sec

[発明の効果]

本発明の電子写真感光体は、一般式(I)~

実施例19

アルミ板上にカゼインのアンモニア水溶液(カゼイン11.2g、28%アンモニア水1g、水222ml)をマイヤーバーで塗布し、乾燥膜厚が1 μm の下引き層を形成した。

その上に実施例4におけると同じ電荷輸送層および電荷発生層を順次積層し、層構成を相違する他は同様にして電子写真感光体を製造した。

電子写真感光体の電子写真特性を実施例1と同様にして測定した。結果を示す。ただし、帯電極性は正帯電とした。

V_0 : +698V、 V_1 : +688V、

$E1/2$: 2.52 lux \cdot sec

実施例20

アルミ板上に可溶性ナイロン(6-66-610-12四元ナイロン共重合体)の5%メタノール溶液を塗布し、乾燥膜厚が0.5 μm の下引き層を形成した。次に、構造式

36

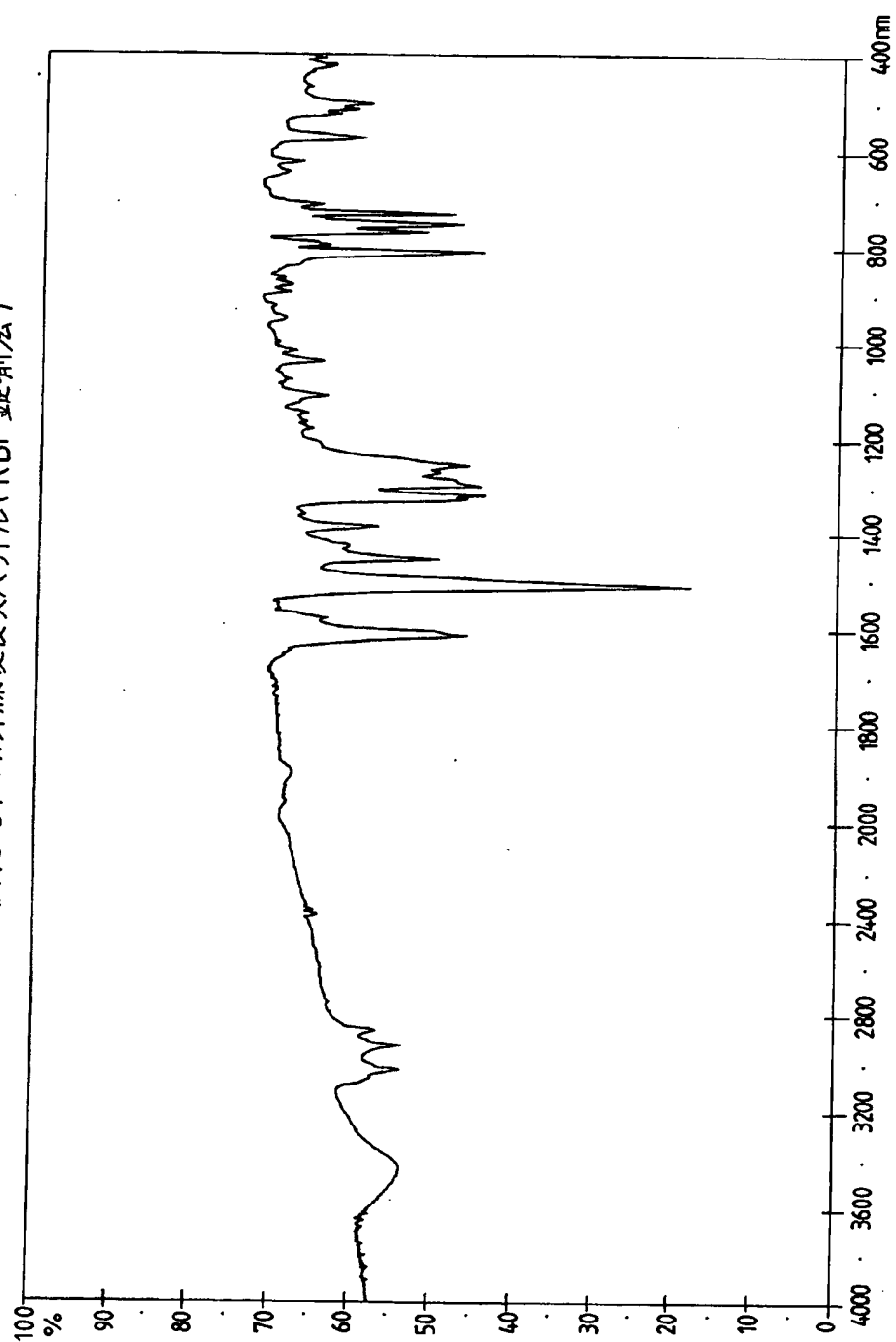
(Ⅲ)の化合物を電荷輸送物質として用いたことにより、高感度であり、また、繰り返し帯電、露光による連続画像形成に際して明部電位と暗部電位の変動が小さく耐久性に優れるという顕著な効果を奏する。

4. 図面の簡単な説明

図は、化合物例(3-3)の赤外線吸収スペクトル(KBr錠剤法)を示す。

特許出願人 キヤノン株式会社
代理人 弁理士 狩野 有

化合物例(3-3)の赤外線吸収スペクトル(KBr錠剤法)



**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS

☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

☒ FADED TEXT OR DRAWING

☒ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

☐ SKEWED/SLANTED IMAGES

☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

☐ GRAY SCALE DOCUMENTS

☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.